This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.

⑩ 日本国特許庁(JP)

① 特許出願公開

⑩公開特許公報(A)

昭63-20398

(S)Int,Cl,4

識別記号

庁内整理番号

❸公開 昭和63年(1988)1月28日

C 11 D 7/60 (C 11 D 17/06 (C 11 D 7/60 7:54 7:12) 7144-4H 7144-4H

審査請求 未請求 発明の数 1 (全5頁)

❸発明の名称

洗净漂白剤組成物

②特 顧 昭61-165300

②出 顋 昭61(1986)7月14日

70発明者 青柳

宗 郎

栃木県宇都宮市越戸町117

埼玉県南埼玉郡宮代町宮代台3の2の7

⑪出 願 人 花 王 株 式 会 社

東京都中央区日本橋茅場町1丁目14番10号

19代理人 弁理士 古谷 聲

明 新田 福祉

1. 発明の名称

洗净漂白剂组成物

- 2. 特許請求の範囲
 - 1 炭酸水素ナトリウム 100重量部に対し、炭酸ナトリウム及び水溶性結合剤をそれぞれ 0.01~15重量部及び0.1 ~10重量部配合、造粒せしめてなる顆粒物と酸素系源白剤を含有することを特徴とする洗浄源白剤組成物。
 - 2 頭粒物が着色剤を0.01~10重量部配合、造 粒せしめてなる着色頭粒物である特許請求の 範囲第1項記載の洗浄源白剤組成物。
 - 3 酸素系源白剤が過羧酸塩、過ホウ酸塩、過 硫酸塩、硫酸ナトリウム・塩化ナトリウム・ 過酸化水素付加体、石膏・尿素・過酸化水素 付加体、モノ過フタル酸マグネシウム及びド デカンジ過酸からなる群から選ばれたもので ある特許請求の範囲第1項又は第2項記載の 洗浄漂白剤組成物。
- 3. 免明の詳細な説明

【産業上の利用分野】

本発明は、炭酸水素ナトリウムを主基材とする 顆粒物と酸素系濃白剤を含有する洗浄漂白剤組成 物に関する。

(従来の技術及びその問題点)

特開昭63~20398(2)

合や、或いは洗浄漂白期に配合されて貯蔵された際に、水中高分散性或いは溶解性といった類粒物としての物性が経時的に変化し失われてしまうなどの欠点を有するため、一般的には目的とする顆粒物性を得るために特殊な綱製法が選択される結果、得られる着色顆粒は極済性を欠くと言った難点を有していた。

一方、炭酸水素ナトリウムは、洗浄漂白剤へ の配合に適した物質であり、一般に顆粒物とと であり、一般に顆粒物のと を作るなどを含有である が、顆粒物の基材として頻用される物質である が、顆粒強度を得るために必要充分量の結合溶解 を使用して得られた顆粒物の水中分散性や容料を 性は必ずしも速やかではなりる局部的な染着を に 顆粒物中の色材類に 起因する局部的な染着を 起こす危険性を有し、洗浄漂白剤配合用顆粒 材としては適当なものではなかった。

(問題点を解決するための手段)

本発明者等はこれらの点に鑑み鋭意研究の結果、極く一般的な稀釈基材や結合剤を選択する

本発明に於いて使用される水溶性結合剤の種類及び添加量もまた得られる顆粒物の強度や水中分散等の性質に影響を及ぼす要因であり、結合剤としての本来の役割を発揮し、かつ得られた顆粒物が水中に投じられた際には、その分散性や溶解性を妨げる作用のないことが必要とな

ことによっても、それらを特定の比率で使用することで目的とする優れた物性を有する洗浄環 白剤配合用基材に好適な顕粒物が得られること を見出し本発明を完成させるに至った。

即ち本発明は、炭酸水素ナトリウム 100 重量 部に対し、炭酸ナトリウム及び水溶性結合剂を それぞれ 0.01~15重量部及び0.1~10重量部 配合、違粒せしめてなる顆粒物と酸素系源白剤 を含有することを特徴とする洗浄漂白剤組成物 を提供するものである。

る。これらの要求に沿った結合剤として、本発 明に於いては、例えばカルポキシメチルセルロ ース、各種デンプン類、デキストリン、アラビ アゴム、アルギン酸ナトリウム、ポリアクリル 酸ナトリウム等の水溶性結合剤を挙げることが できるが、水溶性結合剤にあってもポリピニル アルコール等のように顆粒化後に不溶性の樹脂 化物を生じる結合剤は顆粒物の水中分散性や溶 解性を妨げるため、特に望む場合を除き使用を 避けることが好ましい。結合剤は必要に応じて 1種もしくは数種を併用し、炭酸水素ナトリウ ム 100重量部に対して0.1 ~10重量部、好まし くは0.2~5重量部の比率で用いられ、比率の 小さすぎる場合には必要な顆粒強度が得られな い場合や色材類が稀収基材に均一に分散されな い結果、充分な色調を持った顆粒を得ることが できないなどの弊害を生じ、また大きすぎる場 合には水中分散性などが抑制され目的とする類 粒を得ることが困難となる。

本発明の第1の成分である類粒物には、着色

剤、酵素、その他の漂白洗浄剤に使用される少量成分を配合し、着色顆粒物、酵素顆粒物など として用いることができる。

本発明に用いる顆粒物に於いては、望む場合 に於いて上記の必要成分以外に適粒の操作性を 向上させる、或いは着色剤を配合した場合には 着色剤の分散性を向上させる目的その他から、

リウム・過酸化水素付加体、石膏・尿素・過酸 化水素付加体、モノ過フタル酸マグネシウム、 ドデカンジ過酸からなる群から選ばれたものが 使用されるが、特に過炭酸ナトリウムが好まし い。

酸素系環白剤は、本発明の洗浄漂白剤中に 1~99重量%用いられるが、漂白主剤型洗浄漂白剤では通常30~95重量%、洗浄主剤型洗浄漂白剤では 2~30重量%配合される。

更に本発明の統浄漂白剤には、任意でかいた で、ボリオキシエチレンアルキルベンゼンス ルオン酸塩、エキリロトリ酢酸塩、エチレンシアル シンテトラ酢酸塩、エチレンシアシン がリコール、ボリアクートが、ボリエチン がリコール、ボリアクートが、ボリエチン が関連のようなキレートが、ボリエチン が関連のようなキレートが、ボリエチン が関連のようなキレンジアミン シスルホン酸塩、エチレンジでミングル コースアセテートのような活性化剤、タンパク 本発明の目的を妨げない範囲に於いて界面活性 剤等の各種添加物を含有させることができるが、 これらは使用される結合剤の種類や添加量との 関連に於いて選択されることが選ましい。

本発明に用いる顆粒物は、例えば次のような 方法によって製造される。

類粒物の主基材である炭酸水素ナトリウムに 皮酸ナトリウム、水溶性結合剤の必要成分と、 その他の添加物を粉末状軟いは水溶液状として 添加し、均一に混合した後、造粒に適した合水 率となるように水を添加調整してニーダーや混 合機により更に混線捏和し、押出造粒、で 強により更に混線捏和し、押出造なるように水を添加調整してニーダーや混 合機により更に混線捏和し、押出造なことで 粒、混合造粒等の一般的な造粒方法によって 的とする形状或いは粒度をもつ顆粒物とする。

又、酸素系漂白剤としては、過炭酸塩、過ホ ウ酸塩、過硫酸塩、硫酸ナトリウム・塩化ナト

分解酵素、デンプン分解酵素、油脂分解酵素、 繊維素分解酵素のような加水分解酵素、盤光増 白剤及び香料等を含有することができる。

(発明の効果)

本発明の洗浄源白剤組成物は組成物の長期にわたる貯蔵下に於いても、その顆粒物性を変化させることなく安定して優れた水中分散性或いは涂解性を維持する。

また、本発明に用いる顆粒物中には着色剤、 酵素などの少量成分を配合できるが、着色顆粒 物として配合した場合には、本発明の洗浄を思 剤組成物は凝白時に於ける着色剤に起因した局 部的な染着汚染を起こす危険性がなく、目の する裸白及び色味付けを行うことができる ならず、着色顆粒物が極めて一般的な材料につ なで製造し得ることから洗浄蛋白剤組成物につ なで製造し得ることから洗浄蛋白剤組成物につ いても経済性に優れたものとすることができる ・点で工業的に大きな価値を有するものである。

以下、実施例によって本発明を説明するが、

(実施例)

本発明はこれらに限定されることなく実施する ことができる。

実 쌾 例 1

12~24メッシュに整粒した頭粒物を用いて表 1 に示す洗浄漂白剤組成物を調製し、50℃の温 度条件下に2 週間保存した後、顆粒物を取り出 し、溶解速度を測定し経時安定性を評価した。 また、洗浄漂白剤組成物を調製する前の顆粒物 (12~24メッシュ) についても溶解速度(初期 溶解速度)を測定した。

溶解速度の算出は、以下のようにして行った。 顆粒物1.0gを定速攪拌下(300rpm)の20での水 1 g に添加し、電気伝導度を連続的に記録計に 測定する。電気伝導度が一定になったら、記録

部、カルボキシメチルセルロース 0.5重量部、水25重量部を使用し、実施例 1 と同様の方法で得た著色顆粒物の溶解速度及び経時安定性は衰1に示したようなものであった。

表 1

		頸粒物の初期 溶解速度	洗浄源白剤組成物 * (50 t)の経時安定性 (2週間)	
		(抄)	酸素系漂白剂	溶解速度 (秒)
実	1	25	過炭酸ナトリウム	26
旌	2	28	過炭酸ナトリウム	28
64			過水ウ酸ナトリウム	29
∌	1	83	過段酸ナトリウム	105
考	2	51	過炭酸ナトリウム	72
64			過ホウ酸ナトリウム	103

• 洗净漂白莂组成物:

酸素系源白剂/顆粒物-95重量部/5重量部

実 旌 例 3

炭酸水素ナトリウム 100重量部、炭酸ナトリウム1重量部、群費2重量部、カルボキシメチ

計及び攪拌機を止め、一定した電気伝導度に 0.95を乗じ、この電気伝導度に達するのに要し た時間(秒)をチャート上から求め、類粒物の 溶解速度とした。

実 施 例 2

炭酸水素ナトリウム 100度量部、炭酸ナトリウム 0.5重量部、フタロシアニンブルー 0.2重量部、カルボキシメチルセルロース 2 重量部、水 8 重量部を使用し、実施例 1 と同様の方法で得た著色顆粒物の溶解速度及び経時安定性は衷1に示した適りであった。

参考例 1

炭酸水素ナトリウム 100重量部、群青1重量部、ボリビニルアルコール1重量部、水8重量部を使用し、実施例1と同様の方法で得た着色顆粒物の溶解速度及び経時安定性は表1に示したようなものであった。

参考例 2

炭酸水素ナトリウム 100重量部、炭酸ナトリウム20重量部、フタロシアニンブルー 0.2重量

出願人代理人 古谷 鞶

特開昭63-20398(5)

「グルコースペンタアセテート」と訂正

(1) 同9買下から2~1行「エチレンジアミン

ジアミンテトラアセテート」と訂正

テトラグルコースアセテート」を「エチレン

手統補正 (自発)

昭和61年8月27日

特許庁長官 黒田明雄 段



1. 事件の表示

特顧昭61-165300号

2. 発明の名称

洗净漂白剂組成物

3. 補正をする者

事件との関係 特許出願人

(091) 花 王 株 式 会 社

4. 代 理 人

東京都中央区日本構模山町1の3中井ビル

(6389) 弁理士 古



5. 補正の対象

明細書の発明の詳細な説明の閣

- 6. 補正の内容
 - (1) 明細書9頁14行「エトリロトリ酢酸塩」 を「ニトリロトリ酢酸塩」と訂正
 - (1) 関9頁下から3行「ペンタアセテート」を

